

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

07-172891

(43) Date of publication of application: 11.07.1995

(51)Int.CI.

CO4B 24/26

(21)Application number: 06-088558

(71)Applicant: KAWASAKI STEEL CORP

(22)Date of filing:

26.04.1994

(72)Inventor: TAKAGI MASATO

SUZUKI TOSHIHIDE

(30)Priority

Priority number: 05 99436

Priority date: 26.04.1993

Priority country: JP

05211595 05272259 26.08.1993

JP

29.10.1993

JP

(54) CEMENT DISPERSANT

(57)Abstract:

PURPOSE: To obtain a cement dispersant capable of increasing fluidity, preventing the deterioration of fluidity with the lapse of time and improving workability by using a specific water-soluble vinyl polymer as a component. CONSTITUTION: The cement dispersant is composed of the water-soluble vinyl polymer having 5/95 to 95/5mol ratio of a structural unit expressed by the formula I to a structural unit expressed by the formula II. In the formulae, each of R1 and R2 represents H or methyl, M represents alkali metal, alkaline earth metal, ammonium group or organic amine group, X represents bivalent group, each of R3 and R4 represents H or methyl, R5 represents H or 1-3C alkyl, n represents 2-3, m represents 1-100 and Y represents-CH2- or -CO. A cement compound containing the cement dispersant is high in dispersibility among the cement particles, small in the change in the dispersibility with the lapse of time and free from the generation of setting retardation. Since the problem of slump loss of the cement compound is solved

and setting retarding property is not shown by using the cement dispersant a high quality concrete is produced without increasing the working time of cement execution.

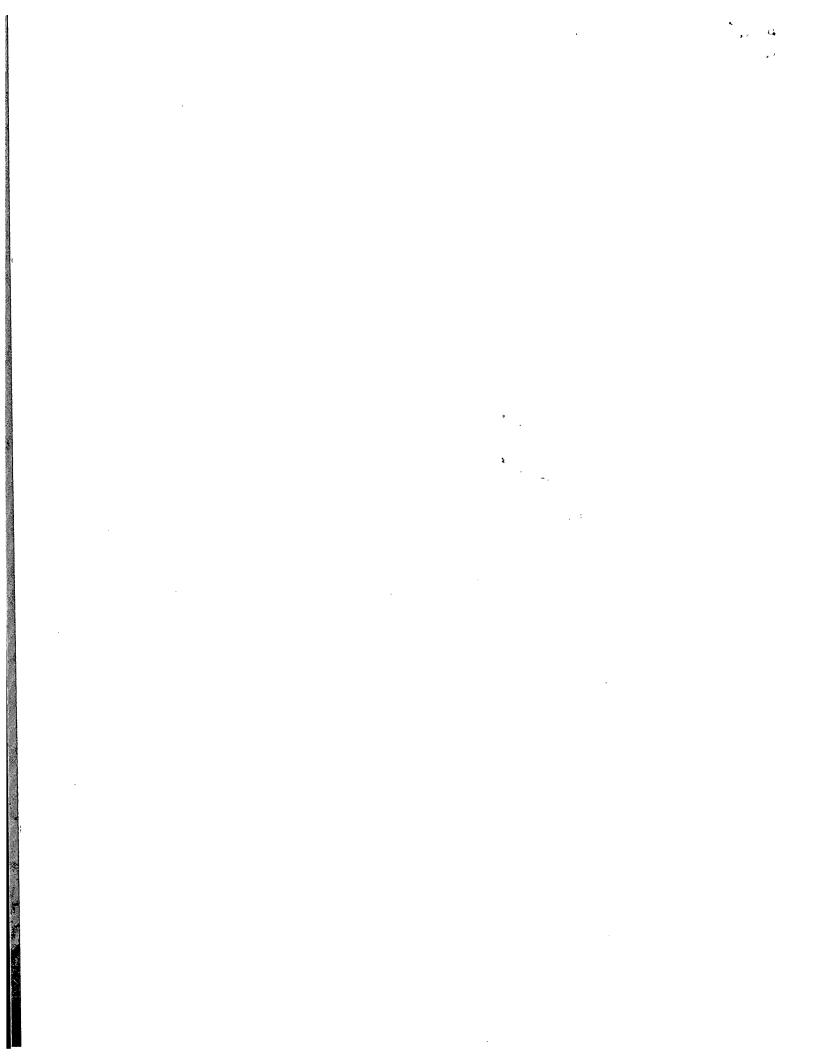
LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

24.02.1997

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than



the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

3124183

[Date of registration]

27.10.2000

[Number of appeal against examiner's decision

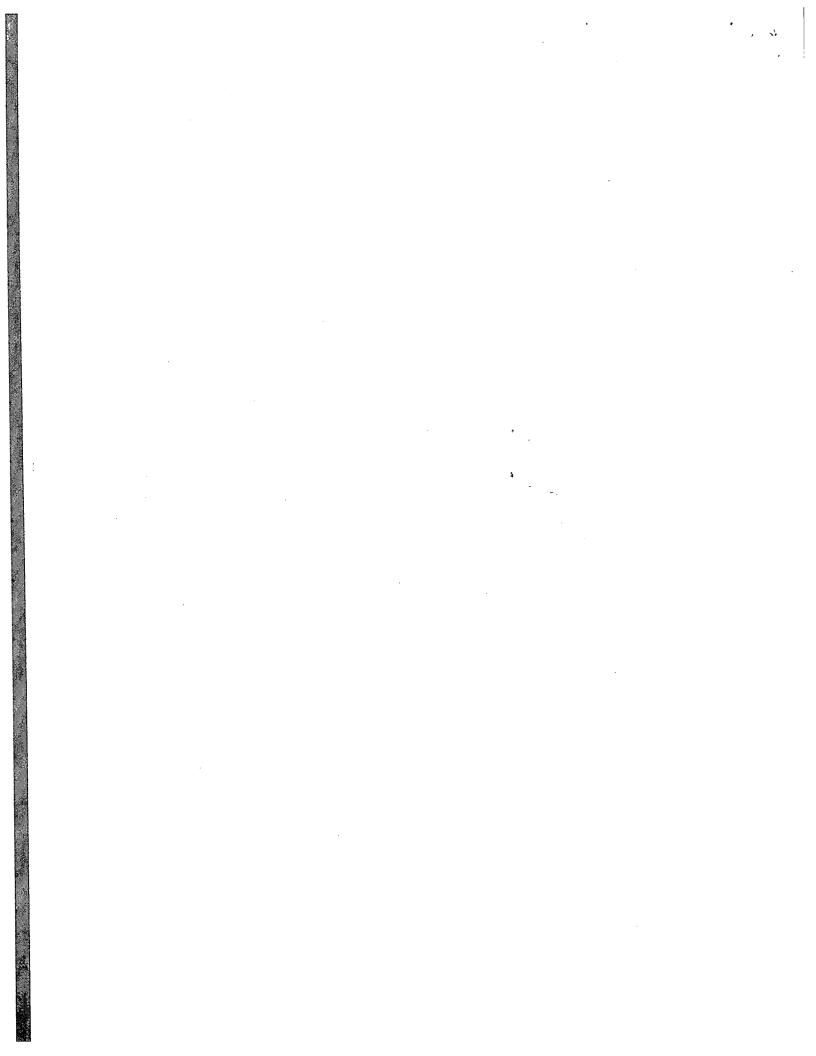
of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's

decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office



(12)公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平7-172891

(43)公開日 平成7年(1995)7月11日

(51) Int. Cl. 6	識別記号	庁内整理番号	FI		技術	析表示箇所
C04B 24/26	Z					
	В					
	F					
	G					
			審査請求 未請求 請	請求項の数 6	OL	(全12頁)
(21) 出願悉号			(71)出願人 000001258			

	19 19 0 00000	(/ - - - - - -	
•			川崎製鉄株式会社
(22)出願日	平成6年(1994)4月26日		兵庫県神戸市中央区北本町通1丁目1番28
•			号
(31)優先権主張番号	特願平5-99436 ﴿	(72)発明者	▲高▼ 木 正 人
(32)優先日	平 5 (1993) 4 月 26日		千葉県千葉市中央区川崎町1番地 川崎製
(33)優先権主張国	日本(JP)		鉄株式会社技術研究本部内
(31)優先権主張番号	特願平5-211595	(72)発明者	鈴 木 利 英
(32)優先日	平 5 (1993) 8 月 26日		千葉県千葉市中央区川崎町1番地 川崎製
(33)優先権主張国	日本(JP)		鉄株式会社技術研究本部内
(31)優先権主張番号	特願平5-272259	(74)代理人	弁理士 渡辺 望稔 (外1名)
(32)優先日	平 5 (1993)10月29日		

(54) 【発明の名称】セメント分散剤

(57)【要約】

(33)優先権主張国

【目的】セメント、モルタル、コンクリートなどのセメント組成物に配合して、その流動性を高め、かつ流動性の経時的な低下(以下スランプロスという)を防止して、施行性を向上させる添加剤を提供する。

日本(JP)

【構成】式 (I) および式 (II) で表される構成単位の モル比が $5/95\sim95/5$ の範囲内にある水溶性ビニ ル重合体よりなるセメント分散剤。また、式 (I)、 (II) および(III) で表される構成単位の含有割合が30~89/10~69/1~60重量%である水溶性ビニル重合体よりなるセメント分散剤。さらに、式(I)、(III) および(IV)で表される構成単位よりなり、式(I)/式(IV)の含有割合が30/70~90/10重量比、式(III)が50重量%以下であるセメント分散剤。

【特許請求の範囲】

【請求項1】下記一般式(I)で表される構成単位と一般式(II)で表される構成単位のモル比が5/95~95/5の範囲内にある水溶性ビニル重合体よりなることを特徴とするセメント分散剤。

1

【化1】

[但し、R¹, R² は水素またはメチル基、Mはアルカリ金属、アルカリ土類金属、アンモニウム基または有機アミン基を、Xは2価の基を夫々独立に表す。]

【化2】

[但し、R³, R⁴ は水素またはメチル基、R⁵ は水素 20 または炭素数1~3のアルキル基を、nは2または3、 mは1から100の整数を、Yは-CH₂ -または-C O-を夫々独立に表す。]

【請求項2】下記一般式(I)で表される構成単位および下記一般式(II)で表される構成単位ならびに下記一般式(III)で表される構成単位を含有する水溶性ビニル重合体であり、かつ一般式(I)で表される構成単位/一般式(III)で表される構成単位/一般式(III)で表される構成単位の含有割合が30~89/10~69/1~60重量%であることを特徴とするセメント分散剤。【化3】

[但し、R¹ , R² は水素またはメチル基を表し、Mは アルカリ金属、アルカリ土類金属、アンモニウム基また は有機アミン基を表し、Xは2価の基を表す。]

[化4]

$$\begin{array}{ccc} & & & & & & & \\ & & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ &$$

[但し、R³, R'は水素またはメチル基、R⁵は水素または炭素数1~3のアルキル基を、nは2または3を、mは1~100の整数を、Yは-CH₂ーまたは-CO-を、夫々独立に表す。]

【化5】

[但し、R⁶ は水素またはメチル基、R⁷ は水素、メチル基または-CH₂ COOMを、Kは水素または-COOMを夫々独立に表し、Mは前記と同じであり、またR⁷ が-CH₂ COOMのときにはKは水素である。]

【請求項3】下記一般式(I)で表される構成単位およ10 び下記一般式(III)で表される構成単位ならびに下記一般式(IV)で表される構成単位を含有する水溶性ビニル重合体であって式(I)で表される構成単位/式(IV)で表される構成単位が30/70~90/10重量比であり、式(III)で表される構成単位が50重量%以下であることを特徴とするセメント分散剤。

【化6】

〔但し、R¹、、R² は水素またはメチル基、Mはアルカリ金属、アルカリ土類金属、アンモニウム基または有機アミンの塩を表し、Xは2価の基を夫々独立に表す。〕

【化7】

[但し、 R^6 は水素又はメチル基、 R^7 は水素、メチル基または $-CH_2$ COOM、Kは水素または-COOMを夫々独立に表し、Mは前記と同じであり、また R^7 が $-CH_2$ COOMのときにはKは水素である。]

【化8】

〔但し、 R^8 および R^8 は水素またはメチル基を夫々独 40 立に表し、Zは、

【化9】

[式中Aは炭素数2~3のアルキレン基、1、m、nは 1~100の数、かつm+nは2~100の数を表 す。]

【請求項4】一般式(I)におけるXが 【化10】

-COOX1- 又は -CONHX2- で

〔但し R^{10} 、 R^{11} 、 R^{12} 、 R^{13} は水素またはメチル基を 夫々独立に表し、Pは0または1を、 X^1 および X^2 は 炭素数 $1\sim5$ のアルキレン基を表す。〕である、請求項 1または3に記載のセメント分散剤。

【請求項5】一般式 (I) におけるXが 【化11】

 $-COOX^1$ -又は $-CONHX^2$ - [但し、 R^{10} 、 R^{11} 、 R^{12} 、 R^{13} は水素またはメチル基を、Pは0または 1を、 X^1 および X^2 は炭素数 1 \sim 5 のアルキレン基を 夫々独立に表す。〕であり、かつ一般式(II)における Yが-CO-であり、 R^5 が炭素数 1 \sim 3 のアルキル基 である、請求項 2 記載のセメント分散剤。

【請求項6】一般式(I)におけるXが 【ル12】

$$-CH_2 + CH_2 +$$

 $-COOX^1$ -又は $-CONHX^2$ - [但し、 R^{10} 、 R^{11} 、 R^{12} 、 R^{13} は水素またはメチル基を、Pは0または 1を、 X^1 および X^2 は炭素数 1 \sim 5 のアルキレン基を 夫々独立に表す。〕であり、

一般式 (II) におけるYが $-CH_2$ -又は-CO-で、 R^5 が水素であり、かつ一般式 (I) で表される構成単位/一般式 (II) で表される構成単位/一般式 (III) で表される構成単位の含有割合が $40\sim89/10\sim59$ / $1\sim50$ 重量%である請求項2記載のセメント分散 剤。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明はスランプロス防止性能を有するセメント分散剤に関する。さらに詳しくはセメント、モルタル、コンクリートなどのセメント組成物に配合して、その流動性を高め、かつ流動性の経時的な低下(以下スランプロスという)を防止して、施工性を向上させる添加剤に関するものである。

[0002]

【従来の技術】セメント配合物であるセメントペースト、モルタルあるいはコンクリートの作業性向上のためには、セメント配合物の初期の流動性が高いこと、流動性の経時変化が小さいことが必要である。

【0003】セメント配合物であるセメントペースト、 モルタルあるいはコンクリートは、セメントの水和反応 50

などにより、配合後の時間の経過とともに流動性が低下し、作業性、施工性の低下をきたす。この現象は一般的にスランプロスと呼ばれている。セメント配合物のスランプロスは、生コンクリートの場合、運搬時間の制限、10 打設現場での待機時間、ポンプ圧送の一時中断等による品質劣化、施工不良等の問題を生じさせる。また、コンクリート二次製品の場合にも、コンクリートのスランプロスのために、成形時間の制限や遠心締め固め不良が起こる。従って、セメント配合物におけるスランプロスは解決しなければならない重要な課題であった。

【0004】そこでこれらの問題を解決するためにセメント配合物のスランプロス防止型セメント分散剤が提案されている。例えば、オレフィンとエチレン性不飽和ジカルボン酸無水物との共重合体(特開昭60-16851号)のような水に不溶性の構造部分を含むセメント分散剤がある。しかし、これらは微粒子を含む液体からなる分散剤であり、品質の不均一性、および経時安定性に問題があった。

【0005】また、芳香族アミノスルホン酸とホルマリンの縮合物が報告されているが(特開平1-113419号)、スランプロス防止性能はまだ不十分であった。さらに多数のポリカルボン酸の塩が報告されているが(例えば特公昭63-10107号)、これらはスランプロス防止性能を発揮するものは凝結時間も非常に長く30なるという問題を有していた。

【0006】さらにポリオキシアルキレン不飽和エステルあるいはエーテルと不飽和カルボン酸との共重合体が多く出願されているが(例えば特開平4-175253号、特公平2-7898号、特公平2-7901号)、これらも大きな凝結遅延性を有するという問題があった

【0007】また、特開昭62-216950号には、側鎖としてそれぞれ、スルホン酸の塩をもつビニル重合体5~40重量%と、カルボン酸の塩をもつビニル重合体90~30重量%と、グリコール類をもつビニル重合体5~30重量%からなる3種類の特定の構成単位を有するセメント用分散剤が開示されており、さらにまた、特開平1-226757号には、側鎖としてそれぞれスルホン酸をもつビニル重合体3~25重量%と、カルボン酸の塩をもつビニル重合体10~50重量%と、グリコール類を持つビニル重合体40~80重量%からなる3種類の特定の構成単位を有するセメント分散剤が開示されており、かつ明細書に「各単量体の反応比率が上記の範囲から外れると、得られる水溶性ビニル共重合体をセメント用分散剤として使用した場合に、分散流動性が

5

不足したり、スランプロスが大きくなったり、空気量が 過大になったりして初期の効果が期待されない」と記載 されている。しかしこれらの分散剤もまたは凝結遅延性 を有するという問題があった。

【0008】以上のように従来公知の均一な液状のスランプロス防止型セメント分散剤は、スランプロス防止性能が低いか、スランプロス防止性能の高いものは凝結遅延性が大きいという問題があり、実用上不十分なものであった。

[0009]

【発明が解決しようとする課題】本発明は従来技術における上記欠点を改善し、セメント組成物に配合して、その流動性を高めかつスランプロスを防止することができると同時に凝結遅延を起こさない均一な液状の薬剤の提供を目的とする。

[0010]

【課題を解決するための手段】本発明者らはセメント配 合物におけるスランプロス防止と凝結遅延の防止につい て鋭意検討した結果、ポリオキシアルキレン鎖をもつビ ニル化合物とスルホン酸基を持つビニル化合物との共重 20 合体が極めて有効であることを見いだして本発明を完成 させたものである。また、側鎖としてそれぞれスルホン 酸をもつビニル化合物、カルボン酸の塩をもつビニル化 合物および、グリコール類を持つビニル化合物からなる 3種類の特定の構成単位を有する共重合体であって、カ ルボン酸の塩をもつビニル化合物の割合を少なくし、か つスルホン酸をもつビニル化合物の割合を増加させる と、おどろくべきことにスランプロス防止性能が高く凝 結遅延性が小さくなることを見いだした。また、セメン ト分散剤としての他の性能は特開昭62-216950 号や特開平1-226757号では悪化するとされてい るにもかかわらず、むしろ逆に性能が向上するという意 外な結果を得た。そして、さらに検討を行なうことによ ってセメント分散剤として極めて有効な組成を見いだし 本発明を完成させたものである。

【0011】すなわち、本発明の第1の発明は、下記一般式 (I) で表される構成単位と一般式 (II) で表される構成単位のモル比が5/95~95/5の範囲内にある水溶性ビニル重合体よりなることを特徴とする、スランプロスを防止しかつ凝結遅延を起こさないセメント分 40散剤を提供するものである。

【0012】すなわち、本発明の第2の発明は、下記一般式(I)で表される構成単位および下記一般式(II)で表される構成単位ならびに下記一般式(III)で表される構成単位を含有する水溶性ビニル重合体であり、かつ式(I)で表される構成単位/式(II)で表される構成単位/式(III)で表される構成単位/式(III)で表される構成単位/式(III)で表される構成単位が、(IIII)で表される構成単位が、スランプロスを防止しかつ凝結遅を起こさせないセメント分散剤である。

【0013】また、本発明の第3の発明は、下記一般式 (I) で表される構成単位および下記一般式 (III)で表される構成単位ならびに下記一般式 (IV) で表される構成単位を含有する水溶性ビニル重合体であって式 (I)で表される構成単位/式 (IV)で表される構成単位が30/70~90/10重量比であり、式 (III)で表される構成単位が50重量%以下であることを特徴とするセメント分散剤である。ここで、

【化13】

〔但し、R¹、R²は水素またはメチル基、Mはアルカリ金属、アルカリ土類金属、アンモニウム基または低級アルキルアミン、エタノールアミン等の有機アミンの塩を表し、Xは2価の基を表す。〕であり、

【化14】

[但し、 R° , R° は水素またはメチル基、 R° は水素または炭素数 $1 \sim 3$ のアルキル基を、n は 2 または 3 、mは 1 から 1 0 0 の整数を、Y は - C H_2 - または - C O - を夫々独立に表す。] であり、

【化15】

[但し、 R^6 は水素またはメチル基、 R^7 は水素、メチル基または $-CH_2$ COOMを、Kは水素または-CO OMを夫々独立に表し、Mは前記と同じであり、また R^7 が $-CH_2$ COOMのときにはKは水素である。〕であり、

【化16】

〔但し、R゜およびR゜は水素またはメチル基を夫々独立に表し、Zは、

【化17】

50

(式中Aは炭素数2~3のアルキレン基、1、m、nは1~100の数、かつm+nは2~100の数を表

【化18】

8

ましい態様として一般式(I)におけるXが、

す。〕である。

【0014】本発明の第1または第3の発明は、その好

$$+CH_{2}\xrightarrow{}_{p}, \qquad \qquad \downarrow \qquad , \qquad \downarrow \stackrel{R^{12}}{\underset{R^{10}}{\longleftarrow}_{R^{11}}}, \qquad \qquad \downarrow \stackrel{R^{12}}{\underset{R^{13}}{\longleftarrow}}$$

-COOX1- 又は -CONHX2- で

[但し R^{10} 、 R^{11} 、 R^{12} 、 R^{13} は水素又はメチル基を、Pは0又は1を、 X^{1} および X^{2} は炭素数 $1\sim5$ のアル 10 キレン基を表す。] であるセメント分散剤を含む。

【0015】本発明の第2の発明は、その好ましい態様として、一般式(I)におけるXが

【化19】

$$-CH_2 \rightarrow C = C$$
 $+CH_2 \rightarrow C = C$
 $+CH_2 \rightarrow C$

-COOX¹ -又は-CONHX² - (但し、R¹⁰、R

¹¹、R¹²、R¹³は水素またはメチル基を、Pは0または
1を、X¹ およびX² は炭素数1~5のアルキレン基を 20
表す〕であり、かつ一般式(II)におけるYが-COであり、R⁵ が炭素数1~3のアルキル基であるセメン
ト分散剤(第2の発明の態様1という)を含む。

【0016】本発明の第2の発明は、また他の好ましい 態様として、一般式(I)におけるXが

【化20】

$$-CH_2$$
 $-C=C$ $-C=C$ R^{12} R^{13}

 $-COOX^1$ -又は $-CONHX^2$ - [但し、 R^{10} 、 R^{11} 、 R^{12} 、 R^{12} 、1、 X^1 および X^2 は前記と同じ〕であり、-般式(II)におけるYが-CH、-又は-CO-で R^6 が水素であり、かつ-般式(I)で表される構成単位/-般式(I)で表される構成単位/-般式(I)で表される構成単位の含有割合が $40\sim89/10\sim59/1\sim50$ 重量%であるセメント分散剤(第2の発明の態様 2という)を含む。

【0017】以下本発明をさらに詳細に説明する。

【0018】本発明に用いるビニル重合体において、式 (I)で表される構成単位を形成するモノマーの例示と 40 しては、ビニルスルホネート、アリルスルホネート、メタリルスルホネートなどのアルケニルスルホネート類、ブタジエンスルホン酸、イソプレンスルホン酸などの共役ジエンスルホン酸などの共行シエンスルホン酸などのスチレンスルホン酸類、2ーアクリロキシエチルスルホネート、2ーメタクリロキシエチルスルホネート、3ーアクリロキシプロピルスルホネート、3ーメタクリロキシプロピルスルホネート、3ーメタクリロキシフロピルスルホネート、カードのアクリロキシスルホネートなどのアクリロキシスルホネート類、メタクリロキシスルホネート類、アクリルアミドメタンスルホン酸、アクリ 50

ルアミドエタンスルホン酸、アクリルアミドプロパンスルホン酸、メタクリルアミドエタンスルホン酸、メタクリルアミドプロパンスルホン酸などのアクリルアミドスルホネート類、メタクリルアミドスルホネート類、およびこれらの塩類がある。塩類には、アルカリ金属塩、アルカリ土類金属塩、アンモニウム塩、有機アミン塩などがあり、アルカリ金属塩が好ましい。

【0019】式 (II) で表される構成単位を形成するモノマーの例示としては、メトキシポリエチレングリコール、エトキシポリエチレングリコール、プロポキシポリエチレングリコール、メトキシポリエチレンポリプピレングリコール、エトキシポリエチレンポリプロピレングリコール等の末端アルキル封鎖ポリアルキレングリコールとアクリル酸あるいはメタクリル酸等の不飽和モノカルボン酸とのエステル化物であって、ポリアルキレングリコールの付加モル数が1~100、好ましくは5~50であるものが用いられる。

【0020】またアクリル酸、メタクリル酸などの不飽和モノカルボン酸類とH(OC。Hin)。OHで示されるグリコール類とモノエステル化物や、不飽和モノカルボン酸に酸化エチレンや酸化プロピレンを付加させて作ったモノエステル化物、ポリアルキレングリコールモノアリルエーテルなどが用いられる。すなわち、本発明に用いるビニル重合体において、式(II)で表される構成単位を形成するモノマーの例示としては、エチレングリコール、プロピレングリコールなどのアルキレングリコールにエチレンオキサイド、プロピレンオキサイドなどのアルキレンオキサイドを単独あるいは混合して重合させたポリアルキレングリコールのモノアクリレート、モノメタクリレート、モノアリルエーテル等がある。

【0021】式 (III)で表される構成単位を形成するモノマーの例示としては、アクリル酸、メタクリル酸、クロトン酸などの不飽和モノカルボン酸類、マレイン酸、フマル酸、シトラコン酸、メサコン酸、イタコン酸などの不飽和ジカルボン酸、およびこれらの塩が挙げられる。なお、塩類は前記と同様である。

【0022】また、式(IV)で表される構成単位を形成するモノマーの例示としては、アクリルアミド、メタクリルアミドなどの不飽和モノカルボン酸アミドに酸化エチレンや酸化プロピレンを付加させて作ったアミド化合物があげられ、これらの1種または2種以上を用いるこ

とができる。ここでアルキレンオキシドの付加モル数は $1 \sim 100$ 、好ましくは $5 \sim 20$ 個が適当であり、それ 以上付加させた単量体を用いると収率が低下して好まし くない。

【0023】本発明の第1の発明の重合体は式(Ⅰ)お よび (II) で示される各構成単位を含有することを必須 とし、また各構成単位の含有割合は、式(I)の構成単 位/式(II)の構成単位が95/5~5/95モル比の 範囲にあることが必要である。この比が95/5を超え ても、5/95未満でもセメントの分散が悪くなる。さ 10 らに好ましくはこの比が95/5~30/70、より好 ましくは95/5~70/30の範囲にあることがセメ ントの分散性を高め、かつスランプロスを小さくするの に適当である。

【0024】本発明の第2の発明の重合体は式(I)、 (II) および (III)で示される各構成単位を含有するこ とを必須とし、また各構成単位の含有割合は、式(I) の構成単位/式(II)の構成単位/式(III)の構成単位 が30~89/10~69/1~60重量%の範囲にあ ることが必要である。特に第2の発明の態様2のセメン 20 ト分散剤においては、各構成単位の含有割合は式(I) の構成単位/式(II)の構成単位/式(III)の構成単位 が40~89/10~59/1~50重量%の範囲にあ ることが好ましい。より好ましくは40~80/20~ 55/1~40である。この範囲より式(I)の構成単 位が減少し、式 (III)の構成単位が増加すると、凝結遅 延性が著しくなり、セメント分散剤として好ましくな い。また、式(II)の構成単位の割合がこの範囲から外

【0025】本発明の第3の発明の重合体は式(Ⅰ)、 (III)および(IV)で示される各構成単位を含有し、各構 成単位の含有割合は、式(I)で表される構成単位/式 (IV)で表される構成単位が30/70~90/10、好 ましくは30/70~80/20重量比であり、式(II I)で表される構成単位が50重量%以下であることが必 要である。この範囲から外れると凝結遅延性が著しくな ったり、セメントの分散性あるいはスランプロスの防止 性が悪化する。

れるとセメントの分散性あるいはスランプロスの防止性

が悪化する。

【0026】本発明の重合体には上記の必須成分の他 に、本発明の性能を阻害しない範囲で他の不飽和単量体 を共重合させることができる。このような単量体の例と しては、メチルアクリレート、エチルアクリレート、ブ チルアクリレートなどのアルキルアクリレート類、メチ ルメタクリレート、エチルメタクリレート、ブチルメタ クリレートなどのアルキルメタクリレート類、スチレ ン、インデンなどのビニル芳香族化合物、イソブチレ ン、イソプレンなどのオレフィン類、アクリルアミド、 無水マレイン酸、無水イタコン酸等がある。さらに、共 重合可能な単量体の例としては、無水マレイン酸、無水 50 換しながら85℃まで加熱した。ここへ、過硫酸アンモ

イタコン酸などの不飽和ジカルボン酸無水物やアクリル 酸、メタクリル酸などの不飽和モノカルボン酸類とH (OC。H₂。)。OHで示されるグリコールとのモノエ ステル化物や、不飽和モノカルボン酸に酸化エチレンや 酸化プロピレンを付加させて作ったモノエステル化物、 ポリアルキレングリコールモノアリルエーテル等があ る。

【0027】本発明の重合体の分子量は重量平均分子量 が1,000~100,000(GPC法、ポリスチレ ンスルホン酸ナトリウム換算)にすることが好ましく、 これより高すぎるとセメント配合物とした時に分散性が 不足ぎみになり、これより小さすぎると分散性が不足す るとともにスランプロスが大きくなる傾向を示す。

【0028】本発明の重合体の製造方法は、本発明で特 に限定するものではなく、従来公知の方法がいずれも適 用できる。例えば、反応の形成としてはラジカル重合が 一般的であり、水またはメチルアルコール、エチルアル コール、イソプロパノールなどのアルコール中で行うこ とが好ましい。重合開始剤としては、過酸化ベンゾイル などの過酸化物、あるいはアゾビスイソブチロニトリル で代表されるアゾ化合物、さらには過硫酸塩などが使用 できる。

【0029】本発明のセメント分散剤は、セメントと水 よりなるセメントペースト、セメント・砂および水より なるモルタル、セメント・砂・小石および水よりなるコ ンクリートなどのセメント配合物等に加えることができ る。本発明の分散剤は、必要に応じて他の成分と併用す ることができる。かかる他の成分としてはナフタレンス ルホン酸ホルマリン縮合物の塩、リグニンスルホン酸、 メラミンスルホン酸などの他の分散剤、空気連行剤、消 泡剤、凝結促進剤、凝結遅延剤、膨張剤、収縮低減剤、 防腐剤などがある。

【0030】本発明のセメント分散剤は、セメントに対 し、固形分換算で0.01~2重量%、好ましくは0. 05~1重量%の割合で使用される。使用量が少なすぎ るとセメント配合物の分散流動性が低下するとともに、 スランプロスが大きくなる。また、使用量が多すぎると 材料分離を起こしたり、硬化不良を起こしたりする。

【0031】以下、本発明の効果を具体的にするために 40 実施例を挙げるが、本発明はこれに限定されるものでは ない。なお、部は特に記載しないかぎり重量部を示す。

[0032]

【実施例】

<合成例1>p-スチレンスルホン酸ナトリウム50部 (重量部、以下同じ)、メトキシポリエチレングリコー ルモノメタクリレート(エチレンオキサイド付加モル数 n=9) 50部を温度計、滴下ロート、窒素ガス導入 管、および撹拌機を備えた四つロフラスコに仕込み、さ らに水200部を加えて均一に溶解し、雰囲気を窒素置 ニウム3.5部を水10部に溶解した溶液を滴下して重合を開始させ、さらに、反応温度を90℃に保ち4時間で反応を完結させた。このようにして、重量平均分子量60,000の共重合体1を得た。同様にして、第1表記載の共重合体2~8および比較用共重合体9を得た。

【0033】<合成例2>p-スチレンスルホン酸ナトリウム75部(重量部、以下同じ)、アクリル酸ナトリウム5部およびメトキシポリエチレングリコールモノメタクリレート(エチレンオキサイド付加モル数n=8)30部を温度計、滴下ロート、窒素ガス導入管、および10攪拌機を備えた四つロフラスコに仕込み、さらに水200部を加えて均一に溶解し、雰囲気を窒素置換しながら85℃まで加熱した。ここへ、過硫酸アンモニウム3.5部を水10部に溶解した溶液を滴下し重合を開始する。さらに、反応温度を90℃に保ち4時間反応を完結させた。このようにして、重量平均分子量48,000の共重合体(共重合体10)を得た。同様にして、第2表記載の各共重合体11~19を得た。

【0034】<合成例3>pースチレンスルホン酸ナトリウム75部(重量部、以下同じ)、メタクリル酸ナト20リウム5部およびポリエチレングリコールモノメタクリレート(エチレンオキサイド付加モル数n=8)20部を温度計、滴下ロート、窒素ガス導入管、および攪拌機を備えた四つロフラスコに仕込み、さらに水200部を加えて均一に溶解し、雰囲気を窒素置換しながら85℃まで加熱した。ここへ、過硫酸アンモニウム3.5部を水10部に溶解した溶液を滴下し重合を開始する。さらに、反応温度を90℃に保ち4時間反応を完結させた。このようにして、重量平均分子量52,000の共重合体(共重合体20)を得た。同様にして、第3表記載の30各共重合体21~27を得た。

【0035】<合成例4>p-スチレンスルホン酸ナト

リウム75部(重量部、以下同じ)、アクリルアミド1分子当たり酸化エチレンの平均付加モル数が10モルとなるように反応して得た付加物(以下、アクリルアミドEO10モル付加物という)20部、およびメタクリル酸ナトリウム5部を温度計、滴下、窒素ガス導入管、および攪拌機を備えた四つロフラスコに仕込み、さらに水200部を加えて均一に溶解し、雰囲気を窒素置換しながら85℃まで加熱した。ここへ、過硫酸アンモニウム3.5部を水10部に溶解した溶液を滴下し重合を開始する。さらに、反応を温度を90℃に保ち4時間経過後反応を完結させた。このようにして、重量平均分子量60,000の共重合体(共重合体28)を得た。表4に

12

【0036】<コンクリート試験>それぞれの表1~4に記載した共重合体を使用し、表5に示す配合条件で配合し、配合物について下記の条件でコンクリート試験を行いスランプと空気量、これらの経時変化、凝結時間、および圧縮強度を測定した。スランプ値、空気量及び圧縮強度および凝結時間の測定や圧縮強度供試体の採取方法はJISA6204に準拠して行った。試験結果を表6~8に示す。

同様にして合成した共重合体29~34を挙げる。

【0037】表5に示すコンクリートの調製は50Lの強制練りミキサーを用い、セメント、細骨材、粗骨材、本発明の分散剤を溶解させた水を2分間混合した後、練り返し用のバットに払い出し練り返しを行った。さらに、60分後のスランプ値、空気量の測定は、静置したコンクリートを練り返した後行った。練り上がり直後の空気量は、空気調整剤、市販の空気連行剤およびあるいは消泡剤を必要に応じて使用して4.5±0.5容量%に調整した。

[0038]

【表1】

表 1 共重合体の組成(構成単位のモル比)

		3	¢(1)				式 (1	1)		その他	亚州平均
	Α	В	С	D	E	а	b	c	d	e	分子瓜
共重合体 l	8 0					20					60.000
共宜合体 2	9 0						1 0				50, 000
共重合体 3	7 0							3 0			30, 000
共重合体 4		70							8 0		8, 000
共重合体 5			8 0	5		15					10, 000
共重合体 B			70						3 0		8. 000
共宜合体 7			8 5	8			7				10.000
共重合体 8					70	3 0					30, 000
共重合体 9				15		15				7 0	15, 000

A:p-スチレンスルホン酸ナトリウム B:2-メタクリロキシエチルスルホン酸ナトリウム塩 C:2-アクリルアミド-2-メチルプロパンスルホン酸ナトリウム D:メタリルスルホン酸ナトリウム E:イソプレンスルホン酸ナトリウム a:メトキシボリオキシエチレン(9モル)メタクリレート b:メトキシボリオキシエチレン(23モル)メタクリレート c:ポリオキシエチレン(8モル)アクリレート d:ポリオキシエチレン(8モル)アリレート e:アクリル酸ナトリウム

[0039]

【表 2 】 3

is.	9
Σ.	_

			栅	成	L 仗	o 1	重 量	96			
		Ī	t(1)			式 ()	11)	3	(11)		重量平均 分子量
	Α	В	С	D	E	Х	Y	а	b	С	אנידינו
共重合体10	7 5					5			20		48.000
共宜合体!!	5 0						3 0			2 0	60,000
共重合体12		5 0				İ	3 0		20		56, 000
共重合体13			3 0				5	4 5			48, 000
共企合体14				7 5			5		20		52, 000
共重合体15	3 0					3 0			4 0		45, 000
共重合体16	3 0						40			3 0	38. 000
共宜合体17	10						7 0	20			25, 000
共重合体18	10						3 0		6 0		7. 500
共重合体19					3 0		40			3 0	2.000

A:p-スチレンスルホン酸ナトリウム B:メタクリロキシエチルスルホン酸ナトリウム塩 C:2-アクリルアミド-2-メチルプロパンスルホン酸ナトリウム D:イソプレンスルホン酸ナトリウム E:メタリルスルホン酸ナトリウム X:アクリル酸ナトリウム Y:メタクリル酸ナトリウム

[0040]

表 3

			機	成道	単位 位	Ø	重 量	%		_	
Ţ		3	t (I)			式(111)	Ĵ	t (II)		重量平均 分子:武
	Α	В	С	D	E	х	Y	а	ъ	С	УУЧЕЩ
共宜合体20	7 5						5	20			52, 000
共重合体21	5 0					3 0		20			60.000
共10合体22		5 0					3 0			20	56.000
共重合体23			40	1			5		5 5		32, 000
共重合体24				7 5		5		20			58, 000
共重合体25	4 0						3 5	25			45. 000
共重合体26	1 0					1	5 0			4 0	45, 000
共重合体27			_		15	75		10			5. 300

A:p-スチレンスルホン酸ナトリウム B:メタクリロキシエチルスルホン酸ナトリウム塩 C:2-アクリルアミド-2-メチルプロパンスルホン酸ナトリウム D:イソプレンスルホン酸ナトリウム E:メタリルスルホン酸ナトリウム X:アクリル酸ナトリウム X:アクリル酸ナトリウム A:ポリオキシエチレン(8モル)メタクリレート b:ポリオキシエチレン(4モル)アクリレート c:ポリオキシエチレン(8モル)アクリレート

[0041]

【表4】

(単位重量部)

				24	•				
		式((1		式(式(III)		(V)	重量平均 分子量
	Α	В	С	D	X	Y	а	Ъ	20144
共重合体28	7 5					5	2 0		60,000
共重合体29	5 0		t		3 0		2 0		48.000
共重合体30		50.				3 0			52, 000
共重合体31			4 0			5		5 5	55, 000
共重合体32				7 5		5		2 0	56,000
共重合体33	7 5						2 5		60.000
共重合体34	1 0					6.0	3 0		48. 000

表 4

A:p-スチレンスルホン酸ナトリウム

A: リーヘッレンヘルハン取, 「リソム B: メタクリロキシエチルスルホン酸ナトリウム塩 C: 2-アクリルアミド-2-メチルプロパンスルホン酸ナトリウム D: イソプレンスルホン酸ナトリウム X: アクリルアニトリウム

Y:メタクリル酸ナトリウム

a:アクリルアミドEO10モル付加物 b:アクリルアミドEO15モル付加物

[0042]

表 5 配合条件

水/セメント比	1	単位量 (kg/m³)							
(重量%)	(重量%)	水	セメント	細骨材	粗骨材				
51. 9	4.7	166	3 2 0	833	999				

セメント:普通ポルトランドセメント (三菱マテリアル 10 =1.78)

(株) 製)

粗骨材:栃木県阿蘇郡谷川町産(砕石2005、比重:

細骨材 :混合砂 (荒目砂/細目砂=8/2 (重量比)

2. 72)

比重: 2. 56、FM=2. 83)

単位量:コンクリート1 m³ を製造する時の各材料の重

荒目砂:茨城県那珂川産(比重:2.54、FM=3.

10)

[0043]

【表5】 細目砂:千葉県市原市万田野産(比重:2.62、FM

		表	6 コン	/ y y = 1	試験結果			
	混和剂	添加量	練り上が	り直後	60分	後	圧縮強度 28日	凝結時間 (時:分)
	JE 41 711	(%)	スランプ (cm)	空気量 (%)	スランプ (cm)	空気量 (%)	(kg/cm²)	始発/終結
実施例 1	共重合体 1	0. 3	18.1	4. 4	17.8	4. 5	3 8 8	5:40/7:25
実施例2	共重合体 2	0. 3	18.5	4. 3	18.0	4. 6	382	5:45/7:20
実施例 3	共重合体 3	0. 3	18.3	4. 4	18.0	4. 6	3 7 9	5:38/7:28
実施例 4	共重合体 4	0. 3	18.3	4, 5	17. 9	4, 5	385	5:40/7:30
実施例 5	共重合体 5	0. 3	18.0	4. 2	17.8	4. 4	388	5:38/7:25
実施例 6	共重合体 6	0. 3	18.8	4. 0	18. 2	4. 3	380	5:48/7:35
実施例 7	共重合体 7	0. 3	18. 2	4. 4	17. 9	4.6	3 7 7	5:45/7:20
実施例 8	共重合体 8	0. 3	18.3	4. 4	18.0	4. 2	3 8 2	5:35/7:25
比較例 1	NSF *2	0.4	18.2	4. 3	6. 0	3. 2	380	5:32/7:16
比較例 2	SMA **	0. 4	18.5	4. 5	15.5	2. 9	3 7 8	7:25/9:50
比較例3	共重合体 9	0. 35	18.6	4. 2	17.4	3. 8	3 8 1	7:30/9:43

*1 セメントに対する固形分の重量% *2 ナフタレンスルホン酸ホルマリン縮合物ナトリウム塩 *3 スチレン/無水マレイン酸共重合体の加水分解物(ナトリウム塩)(平均分子量5000)

[0044]

【表 6】

	A 24-21	**	練り上が	り直後	605	後	圧縮強度 28日	凝結時間 (時:分)
	分散剤	(%)	スランプ (cm)	空気量 (%)	スランプ (cm)	空気量 (%)	(kg/cm²)	始発/集結
実施例 9	共重合体10	0.3	18.2	4. 2	17.9	4. 4	3 8 5	5:34/7:30
実施例10	共重合体11	0. 3	18.8	4. 1	18.6	4. 4	390	5:43/7:48
実施例11	共重合体12	0. 3	18.4	4. 3	18.0	4. 3	388	5:44/7:50
実施例12	共重合体13	0, 3	18.4	4. 4	17. 9	4. 2	380	5:30/7:15
実施例18	共重合体14	0. 3	18.8	4. 2	18.2	4. 1	392	5:30/7:30
実施例14	共重合体15	0. 3	18.8	4. 4	18.4	4. 6	385	5:53/8:00
実施例15	共重合体16	0. 3	18.8	4. 3	18.5	4. 2	.3 8 8	5:55/8:05
比較例 4	共重合体17	0. 3	18. 2	4. I	17.8	4. 3	3 8 3	7:35/9:50
比較例 5	共重合体18	0. 3	18.3	4. 3	17.9	4. 4	379	7:27/9:35
比較例 6	共重合体19	0, 35	18.2	4. 5	16.6	4. 3	3 8 4	7:32/9:45

*3 セメントに対する固形分の重量%

[0045]

【表7】 表 7(その2)

,	e 3. dielde H	#2 ** bo B	練り上が	り直後	6 0 %	}後	圧縮強度	凝結時間
	分散剤	添加量(%)	スランプ (cm)	空気量 (%)	スランプ (cm)	空気量 (%)	28日 (kg/cm²)	候
実施例16	共重合体20	0.8	18.6	4. 2	18.0	4. 0	3 8 5	5:35/7:23
実施例17	共重合体21	0. 3	18.2	4. 3	17.8	4. 4	381	5:44/7:45
実施例18	共重合体22	0. Š .	18.8	4. 4	18.2	4. 3	3 8 6	5:38/7:28
実施例19	共重合体23	0. 3	18.5	4. 2	18.3	4. 4	379	5:32/7:18
実施例20	共重合体24	0. 3	18.2	4. 5	17.9	4. 2	383	5:38/7:29
実施例21	共重合体25	0. 3	18.1	4. 2	17.8	4. 4	3 8 4	5:55/8:00
比較例 7	共重合体26	0. 3	18. 2	4. 3	17.5	4. 1	3 8 3	7:10/9:20
比較例 8	共重合体27	0. 35	18.2	4. 2	16.9	4. 3	3 8 2	7:52/9:55

*3 セメントに対する固形分の重量%

[0046]

【表8】

	art Co. del	+2	練り上か	くり直後	60分	後	圧縮強度 28日	凝結時間 (時:分)
	混和剂	添 加 量 (重量%)	スランプ (cm)	空 気 量(体積%)	スランプ (cm)	空 気 量(体積%)	(kg/cm²)	始発/終結
実施例22	共重合体28	0. 3	18.3	4. 4	17. 9	4. 3	388	5:20/7:15
実施例23	共重合体29	0.3	18.6	4. 5	18.2	4. 4	388	5:40/7:50
実施例24	共重合体30	0. 3	18.8	4. 4	18.5	4. 3	400	5:41/7:50
実施例25	共重合体31	0.3	18. 2	4. 4	17.9	4. 4	3 8 4	5:32/7:20
実施例26	共重合体32	0. 3	18.8	4. 4	18.4	4. 4	3 8 8	5:25/7:10
実施例27	共重合体33	0. 3	18.5	4. 5	18.0	4. 4	3 8 8	5:20/7:15
Hz 藤文俊 19	共重合体34	0.3	18.1	4. 5	17. 2	4. 3	3 8 0	7:10/9:30

- *1 練り混ぜは50 L強制練りミキサーを用いた。
- *2 セメントに対する固形分の重量%

【0047】表6~8の結果から、本発明のセメント分 散剤がほとんど凝結遅延性を示すことなく、優れたスラ ンプロス防止性能を示すことは明白である。一方、比較 20 ト配合物は、セメント粒子間の分散性が大きく、該分散 例1のナフタレンスルホン酸ホルマリン縮合物はスラン プロスが非常に大きい。また、比較例2のスチレンマレ イン酸樹脂は凝結遅延性が著しい。また、比較例3の分 散剤もカルボキシル基を含むために凝結遅延性が大き V١٥

[0048]

【発明の効果】本発明のセメント分散剤を用いたセメン 性の経時変化が小さく、かつ凝結遅延を起こすことがな い。本発明の分散剤により、セメント配合物のスランプ ロスという問題が解決され、また凝結遅延性がないため セメント施工の作業時間が延びることなく高品質のコン クリートを製造することが可能となる。